

OBSAH PŘEDMĚTU

ÚVOD	5
1 MOLEKULA A MEZIMOLEKULOVÉ SÍLY	7
1.1 Molekula.....	7
1.2 Mezimolekulové síly.....	8
1.2.1 Dosah molekulových sil.....	8
1.2.2 Lenardův-Jonesův potenciál.....	9
1.2.3 Druhy mezimolekulových potenciálních energií	10
Shrnutí	11
2 STRUKTURA A VLASTNOSTI KAPALIN	13
2.1 Molekulové jevy.....	13
2.2 Koheze a adheze.....	13
2.2.1 Koheze.....	13
2.2.2 Adheze.....	14
2.3 Kapalina a jiné látky.....	14
2.4 Struktura kapalin	16
2.5 Vlastnosti kapalin.....	17
Shrnutí	17
3 POVRCHOVÉ NAPĚtí A POVRCHOVÁ ENERGIE	19
3.1 Jev povrchové napětí.....	19
3.2 Fyzikální veličina povrchové napětí	21
3.3 Povrchová energie	23
3.4 Plošná hustota povrchové energie	24
3.5 Plošná hustota energie a povrchové napětí	25
3.6 Povrchově aktivní látky.....	26
Shrnutí	27

4 MOLEKULOVÝ TLAK A KAPILÁRNÍ TLAK.....	31
4.1 Molekulový tlak.....	31
4.1.1 Vznik molekulového tlaku.....	32
4.2 Kapilární tlak	32
4.2.1 Tlaková bilance uvnitř kapaliny se zakřiveným povrchem	32
4.2.2 Kapilární tlak uvnitř kulové bublinky.....	35
Shrnutí	36
5 KAPILÁRNÍ JEVY.....	39
5.1 Kapilární jevy a jejich příčiny	39
5.2 Smáčivost kapalin a krajní úhel.....	40
5.2.1 Smáčející kapaliny.....	40
5.2.2 Nesmáčející kapaliny	43
5.2.3 Krajní úhel	44
5.3 Kapilární elevace	45
5.4 Kapilární deprese	48
5.5 Kapky na povrchu druhé kapaliny	49
5.5.1 Kapka se udrží na hladině druhé kapaliny	49
5.5.2 Kapka se rozlije na hadině druhé kapaliny	50
Shrnutí	51
6 MĚŘENÍ POVRCHOVÉHO NAPĚTÍ	59
6.1 Měření povrchového napětí kapkovou metodou	59
6.2 Porovnávací metoda měření povrchového napětí.....	60
6.2 Měření povrchového napětí z kapilární elevace	60
Shrnutí	61
ZÁVĚR	63
ŘEŠENÍ ÚLOH	64
LITERATURA	65